

国際事務局







特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類 5 C07D 211/26, 211/56, 211/70 C07D 211/72, 213/75, 453/02 A61K 31/435, 31/445

A1

(11) 国際公開番号

WO 93/16048

(43) 国際公開日

1993年8月19日 (19.08.1993)

(21)国際出願番号 (22)国際出顧日

3

PCT/JP93/00142

1993年2月4日(04.02.93)

(30) 優先権データ

9202443.9

1992年2月5日(05.02.92)

GB

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

蓝沢菜品工菜株式会社

(FUJISAWA PHARMACEUTICAL CO., LTD.)(JP/JP)

〒541 大阪府大阪市中央区道修町3丁目4番7号 Osaka, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

塩川洋一(SHIOKAWA, Youichi)(JP/JP)

〒567 大阪府茨木市穂積台9-814 Osaka, (JP)

谷口 荷(TANIGUCHI, Kiyoshi)(JP/JP)

〒654-01 兵庫県神戸市須島区南落合2-1-28 Hyogo, (JP)

鐵 一夢(TAKE, Kazuhiko)[JP/JP]

〒584 大阪府宮田林市向陽台3-3-2-201 Osaka, (JP)

悟 一典(TSUBAKI, Kazunori)(JP/JP)

〒565 大阪府吹田市山田西3-21-3-108 Osaka, (JP)

水野裕章(MIZUNO, Hiroaki)[JP/JP]

〒547 大阪府大阪市平野区瓜砂東5-3-34 Osaka, (JP)

(74) 代理人

弁理士 植木久一(UEKI, Kyuichi)

〒530 大阪府大阪市北区堂島2丁目3番7号 シンコービル407

植木特許事物所 Osaka.(JP)

(81) 指定国

AT(欧州特許),BE(欧州特許)。CA、CH(欧州特許)。

DE(欧州特許),DK(欧州特許)。ES(欧州特許)、FR(欧州特許)。

GB(欧州特許),GR(欧州特許),IB(欧州特許),IT(欧州特許)。

JP、KR、LU(欧州特許)、MC(欧州特許)、NL(欧州特許)。

PT(欧州特許), SE(欧州特許), US.

添付公開書類

国際調査報告書

湖水の範囲の補正の期段前であり、補正査受領の無には再公開される。

(54) Title: SUBSTITUTED ACETAMIDE COMPOUND

(54) 発明の名称 の技術設することは合物

$$N - R^{\bullet}$$
(a)
(b)

$$(c) \qquad (d)$$

(57) Abstract

*

An anticholinergic compound represented by general formula (I), wherein R¹ and R² represent each optionally substituted aryl, R³ represents hydrogen, hydroxy or lower alkyl, R⁴ represents a group of formula (a), (b), (c) or (d), A¹ and A² represent each lower alkylene, and m and n represent each 0 or 1.

(57) 要約

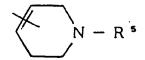
抗コリン作用を有する下記一般式の化合物

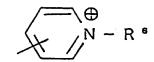
$$R^{2} - C - (A^{1})_{m} - CONH - (A^{2})_{n} - R^{4} (I)$$

[式中、R¹およびR²は適当な置換基を有していてもよいアリール基、

R³は水素、水酸基または低級アルキル基、

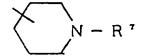
R * は式:







または



で示される基、

A¹ およびA² は低級アルキレン基、 mおよびnはそれぞれ0又は1をそれぞれ意味する。

情報としての用途のみ

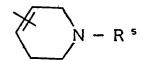
PCTに基づいて公開される国際出額のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

$$R^{2} - C - (A^{1})_{m} - CONH - (A^{2})_{n} - R^{4} (I)_{R^{3}}$$

[式中、R!およびR²は適当な置換基を有していてもよいアリール基、

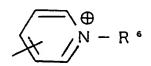
R³は水素、水酸基または低級アルキル基、

R * は (i) 式:



(式中、R⁵ は水素、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基またはイミノ保護基を意味する)で示される基、

(ii) 式:



(式中、R⁶ は低級アルキル基を意味する) で示される基、

(iii) 式:



فرآ

4

明細書

発明の名称

置換酢酸アミド化合物

<u>技術分野</u>

本発明は新規な置換酢酸アミド化合物および医薬として許容されるその塩に関し、詳細には抗コリン活性を有し、神経性頻尿、神経医院胱、夜尿症、不安定膀胱、膀胱痙縮、慢性膀胱炎、慢性前立腺炎などの疾患における頻尿症、尿失禁などの排尿障害の治療、胃酸過多症、食道痙攣、胃炎、腸炎、過過多症、尿過少、腸炎、胆管炎、幽門痙攣、膵炎、に伴う疼痛、胆道シスキネシー、胆のう切除後の後遺症、尿路痙攣および、降路・水の治療に有用であり、また喘息、パーキンソン病、決心症などの治療に有用性が期待される新規置換酢酸アミド化合物および医薬として許容されるその塩に関するものである。

背景技術

本発明の一つの目的は、前記諸疾患の治療に有用な新規置換酢酸アミド化合物および医薬として許容されるその塩を提供することにある。

本発明のいま一つの目的は、前記置換酢酸アミド化合物または医薬として許容されるその塩を有効成分として含有する、前記諸疾患の治療剤として有用な製剤を提供することにある。

発明の開示

この発明の目的化合物である置換酢酸アミド化合物は新規であり、下記の式(I)で表わされる。

塩、メタンスルホン酸塩、ベンゼルスルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩等の有機酸塩、例えば塩酸塩、臭化水素酸塩、沃化水素酸塩、硫酸塩、磷酸塩等の無機酸塩のような酸付加塩、または例えばアルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸等のアミノ酸との塩、または例えばナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩および例えばカルシウム塩、マグネシウム塩等のアルカリ土類金属塩のような金属塩、アンモニウム塩、例えばトリメチルアミン塩、トリエチルアミノ塩、ピリジン塩、ピコリン塩、ジシクロヘキシルアミン塩、N-N'-ジベンジルエチレンジアミン塩等の有機塩基塩等が挙げられる。

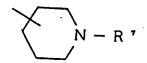
この明細書の以上および以下の記載において、この発明の範囲内に包含される種々の定義の好適な例および説明を以下詳細に述べる。

「低級」とは、特に指示がなければ、炭素原子1個ないし6個、 好ましくは炭素原子1個ないし4個を意味するものとする。

「適当な置換基を有していてもよいアリール基」における「アリール基」の適当な例としては、フェニル基、ナフチル基、ペンタレニル基、アントラセニル基などが挙げられ、なかでもとりわけフェニル基が好ましい。

上記「アリール基」に置換され得る「適当な置換基」としては、例えば、ハロゲン(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素)、低級アルキル基(例えば、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、セーブチル、ペンチル、ヘキシル等)、低級アルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、セーブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ等)など

で示される基、または、 (iv) 式:



(式中、R'は水素、低級アルキル基またはイミノ保護 基を意味する)

で示される基、

A¹ およびA² は低級アルキレン基、

mおよびnはそれぞれO又は1をそれぞれ意味する。

(ただし、(a) R^1 および R^2 がフェニル基であり、 R^3 が水酸基であり、 A^2 がメチレン基であり、 m が 0 であり、 n が 1 のときは、 R^5 はエチル基でなく、また、

(b) R¹ およびR² がフェニル基であり、R³ が水酸基であり、m および n が 0 のときは、R¹ はメチル基でない。)]

目的化合物(I)においては、不斉炭素原子を有することもあり、この様な場合における立体異性体も本発明の技術的範囲に含まれる。

目的化合物(I)を製造するに当たっては、後述する製造例に示す様な方法に従って製造される化合物を原料物質とし、同じく後述する実施例に示す様な方法に従って製造すれば良い。

目的化合物(I)の好適な塩類は常用の無毒性塩類で有り、例えばギ酸塩、酢酸塩、トリフルオロ酢酸塩、マレイン酸塩、酒石酸

WO 93/16048

6

キシアル(低級)アルキリデン基、例えばトリメチルシリル等のトリ(低級)アルキルシリルのようなシリル化合物、下記アシル基等が挙げられる。

好適な「アシル基」としては、脂肪族アシル基、芳香族アシル 基、複素環アシル基、および芳香族基または複素環基で置換された 脂肪族アシル基が挙げられる。

脂肪族アシル基としては、カルバモイル基、例えばホルミル、アセチル、プロピオニル、ブチリル、イソブチリル、バレリル、イソバレリル、ピバロイル、ヘキサノイル等の低級アルカノイル基、例えばメシル、エタンスルホニル、プロパンスルホニル等の低級アルカンスルホニル、グロパンスルホニル、第三級ブトキシカルボニル、第三級ブトキシカルボニル、第三級ブトキシカルボニル、クロトノイル等の低級アルケノイル基、例えばアクリロイル、クロトノイル等の低級アルケノイル基、例えばメトキサリル、エトキサリル、第三級ブトキサリル等の低級アルコキサリル基のような保護されたカルボニル基等のような、飽和または不飽和の非環式または環式アシル基が挙げられる。

芳香族アシル基としては、例えばペンゾイル、トルオイル、キシロイル等のアロイル基、例えばペンゼンスルホニル、トシル等のアレーンスルホニル基等が挙げられる。

複素環アシル基としては、例えばフロイル、テノイル、ニコチノイル、イソニコチノイル、チアゾリルカルボニル、チアシアゾリルカルボニル、テトラゾリルカルボニル、モルホリノカルボニル等の

1

が示され、これらの置換基による置換数は1個以上(好ましくは1 ないし3個)である。

従って「適当な置換基を有していてもよいアリール基」の好ましい例としては、ハロゲン、低級アルキル基および低級アルコキシ基からなる群から選択された適当な置換基を1個有するフェニル基が挙げられ、さらに好ましい例としては、ハロゲンを有するフェニル基、(C・・C・・)アルキル基を有するフェニル基が挙げられ、最も好ましい例としては、塩素を有するフェニル基、フッ素を有するフェニル基、メチルを有するフェニル基、メトキシを有するフェニル基が挙げられる。

「低級アルキル基」の適当な例としては、直鎖および分岐鎖のもの、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、セーブチル基、ペンチル基、ヘキシル基などが挙げられ、それらの中で好ましい例としては、(C」ーC・)アルキル基が挙げられ、さらに好ましい例としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基およびセーブチル基が挙げられる。

「イミノ保護基」の適当な例としては、常用の保護基、すなわち、例えばトリチル、ベンズヒドリル、ベンジル、4ーメトキシベンジル等の置換もしくは非置換のアル(低級)アルキル基、ジニトロフェニル基、例えば1ーメトキシカルボニルー1ープロペンー2ーイル等の低級アルコキシカルボニル(低級)アルケニル基、例えば1ーベンゾイルー1ープロペンー2ーイル等のアロイル(低級)アルケニル基、例えば2ーヒドロキシベンジリデン等のヒドロ

ば第三級ブトキシカルポニルメチル等の保護されたカルポキシ (低級) アルキル基等が挙げられる。

「低級アルキレン基」の適当な例としては、直鎖および分岐鎖のもの、例えば、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、1,1ージメチルエチレン基、ペンタメチレン基、ヘキサメチレン基等が挙げられ、それらの中で好ましい例としては(C」ーC」)アルキレン基が挙げられ、より好ましい例としてはメチレン基およびエチレン基が挙げられる。尚目的化合物(I)においてm,nはいずれか一方または両方共に0である場合があり、このときはこの様な低級アルキレン基を介さない結合が形成される。

本発明における種々の定義については以上代表例をもって示した通りであり、これらは任意の組合せの下で目的化合物(I)を構成する。しかしながら下記の組合せは本発明の範囲に含まれないものとする。

- (a) R¹ および R² がフェニル基、 R³ が水酸基、 A² がメチレン 基、mが O、 n が 1、 R⁵ がエチル基となる組合せ
- (b) R¹ および R² がフェニル基、 R³ が水酸基、mおよび n が0、 R² がメチル基となる組合せ
- 一方本発明における種々の定義のうち特に好ましいものとしては、R¹, R²としてフェニル基、弗素を有するフェニル基、R²として水素、水酸基、メチル基、mがOまたはT、A¹がメチレン基、nがOまたは1、A²がメチレン基またはエチレン基、R³が水素、メチル基、エチル基、イソプロピル基、イミノ保護基、R°がエチル基、R²が水素、メチル基、エチル基、イソプロピル基ま

٠,

複素環カルボニル基等が挙げられる。

芳香族基で置換された脂肪族アシル基としては、例えばフェニルアセチル、フェニルプロピオニル、フェニルへキサノイル等のフェニル(低級)アルカノイル基のようなアル(低級)アルカノイル基、例えばベンジルオキシカルボニル、フェネチルオキシカルボニル等のフェニル(低級)アルコキシカルボニル基、例えばフェノキシアセチル、フェノキシプロピオニル等のフェノキシ(低級)アルカノイル基等が挙げられる。

複素環基で置換された脂肪族アシル基としては、チエニルアセチル、イミダゾリルアセチル、フリルアセチル、テトラゾリルアセチル、チアゾリルアセチル、チアジアゾリルアセチル、チエニルプロピオニル、チアジアゾリルプロピオニル等が挙げられる。

これらのアシル基はさらに、カルボキシ基、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、第三級ブチル、ペンチル、ヘキシル等の低級アルキル基、例えば塩素、臭素、沃素、弗素のよけなハロゲン、カルバモイル基、例えばボルミル、アセチル、プロピオニル等の低級アルカノイル基、例えばベンジル等のアル(低級)アルキル基、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、第三級ブチル等の低級アルキル基、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル、第三級ブトキシカルボニル等のアルゴニル基、例えばベンジルオキシカルボニル等のアル(低級)アルキルオキシカルボニル基、例えばカルボキシメカルボニル等のアリールオキシカルボニル基、例えばカルボキシメチル、カルボキシエチル等のカルボキシ(低級)アルキル基、例え

試験化合物(1):

N-(1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジン-4-イル) メチル-2-ヒドロキシ-2, 2-ジフェニル酢酸アミド

[四]試験結果

各試験化合物のED3o値(mg/kg)は0.005 (mg/kg)であった。

この発明の医薬用組成物(排尿障害の予防および/または治療剤)はこの発明の化合物(I)または医薬として許容されるその塩類を有効成分として含み、直腸投与、肺投与(鼻または口腔内吸入)、鼻腔内投与、経眼投与、外用(局所投与)、経口投与、非経口投与(皮下投与、静脈内投与、筋肉内投与を含む)または吸入や膀胱内投与に適した有機もしくは無機の担体または賦形剤と共に、固体状、半固体状または液体状の医薬製剤として使用される。活性成分は、錠剤、ペレット、トローチ、カブセル、坐剤、クリーム、軟膏、エアゾル、吸入用粉末、液剤、乳剤、その他使用に、エアゾル、吸入用粉末、液剤、乳剤、その他度薬の治療、エアゾル、吸入用粉末、液剤、乳剤、その使用に、許容される担体と混合して製剤化される。そして必要ならば、でらに助剤、安定剤、増量剤、着色剤、香料等を添加することをでいる。本発明の医薬製剤中に含まれる化合物(I)または医薬として許容されるその塩は、疾病の進行度や症状に対して希望する作用効果を発揮するに十分な量を含有させる。

本発明の医薬製剤をヒトまた動物に適用するに当たっては、静脈内投与、筋肉内投与、肺内投与、経口投与または吸入投与等の方法が好ましい。化合物(I)の治療上有効投与量は投与経路、個々の患者の年令や症状等によって変化するが、静脈内投与の場合は、ヒ

たはイミノ保護基が夫々示される。

発明の効果

この発明の化合物 (I) およびその塩類は、抗コリン活性を有し、ヒトおよび動物における排尿障害、その他前記の諸疾患の治療に有用である。

化合物(I)およびその塩類においては、散瞳などの副作用が軽減されるという特徴がある。

化合物(I)の有用性を示すために、本発明の代表的な化合物の薬理試験データを下記に示す。

試験 1

ラット圧負荷頻尿モデルにおける膀胱収縮の抑制に関する試験 [I]<u>試験方法</u>

体重240~450gの雄性S.D.ラットをウレタン(1.0g/kg)皮下注射で麻酔した。膀胱を腹部正中切開によって露出し、膀胱内圧を次のように記録した。ステンレス管(外径1.2mm、長さ5cm)の一端につけたバルーンを膀胱ドームへの小切開を通して膀胱内に挿入した。管のもう一端は圧トランスデューサーに連結した。尿管を結紮して切断し、膀胱側の切断端にポリエチレン管カニューレを挿入し、尿を外に導いた。

過剰膀胱運動(利尿筋の収縮運動過剰)を膀胱に水を満たすことによって惹起した。膀胱内のバルーンは約10mmHgの水圧をかけた。総頸動脈から全身血圧と心拍数をモニターした。

水による圧負荷に対する膀胱の収縮反応が一定になった時試験化 合物を静脈内投与した。

[II] <u>試験化合物</u>

NMR (DMSO-d₆, δ) : 4.33(2H, d, J=6.3Hz), 6.85(1H, s).

7.15-7.18(2H, m), 7.25-7.40(10H, m), 8.42-8.45(2H, m).

8.84(1H, t, J=6.3Hz)

MASS(m/z) : 183, 105

製造例2

N-(ピリジン-4-7)メチルー2ーヒドロキシー2、2ージフェニル酢酸アミド(80g) と4-メトキシベンジルクロリド(47.2g)のN,N-ジメチルホルムアミド(120m1)溶液を65℃で1時間撹拌した。冷却後、反応混合物をアセトン(500m1)とジエチルエーテル(100m1)で希釈し、氷冷下20分撹拌した。析出物を遮取すると、無色粉末状の4-[(2ーヒドロキシー2、2ージフェニルアセチルアミノ)メチル]-1-(4-メトキシベンジル)ピリジニウムクロリド(107.57g)が得られた。

mp:205-208°C

IR(Nujo1): 3250, 3050, 1650, 1610, 750, 700cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 3.76(3H, s), 4.55(2H, d, J=5.9HZ),

5.72(2H, s), 6.99(2H, d, J=6.7Hz), 7.00(1H, s),

7.25-7.40(10H, m), 7.53(2H, d, J=6.7Hz),

7.87(2H, d, J=6.7Hz), 9.13(2H, d, J=6.7Hz),

9.11(1H, t. J=5.9Hz)

MASS(m/z): 183, 93

製造例3

4-アセチルアミノメチルピリジン(7.00g) と4-メトキシベンジルクロリド(6.8ml) のアセトン(100ml) 溶液を還流条件下に4時間、続いて氷冷下に30分夫々撹拌を行った。析出物を適取しアセト

トまたは動物に対して1日量 $0.01\sim20$ mg/kg、筋肉内投与の場合は同じく $0.1\sim20$ mg/kg、経口投与の場合は $0.5\sim50$ mg/kgを、前記諸疾患の予防または治療目的で投与する。

以下本発明を説明するために製造例および実施例を示す。 製造例1

ベンジル酸 (5.00g) と五塩化燐 (9.4g)の混合物を 100℃で 3.5 時間撹拌した。冷却後反応液に氷水(50m1)とジエチルエーテル (100m1) を加え、有機層を分取し食塩水で洗浄した後、硫酸マグネ シウムで乾燥した。溶媒を留去すると、2-クロロ-2,2- ジフェニル 酢酸クロリドの粗製品(6.16g) が得られた。この粗製品(6.16g) を 無水トルエン(50m1)に溶解させた溶液に、室温下4-(アミノメチ ル) ピリジン(1.97g) の無水トルエン(5ml) 溶液を滴下した。反応 混合物を室温で1時間撹拌した後、酢酸エチル(50m1)で希釈し、更 に1N水酸化ナトリウム水溶液(50m1)を加えた。有機層を分取して1N 水酸化ナトリウム水溶液で洗浄(各50m1, 3回)した後、溶媒を留 去すると、N-(ピリジン-4-イル)メチル-2-クロロ-2, 2 - ジフェニル酢酸アミドの粗製品(9.06g) が得られた。この粗製 品 (9.06g) を 1 N 塩酸 (50ml)に溶解した溶液を70℃で 2 時間撹拌し た。冷却後この溶液をジエチルエーテル (50ml)で洗浄し、次いで 6 N水酸化ナトリウム水溶液を加えてアルカリ性とした。析出物を濾 取すると、無色粉末状のN-(ピリジン-4-イル)メチル-2-ヒドロキシー2, 2-ジフェニル酢酸アミド(6.37g) が得られ た。

mp: 148-151 ℃

IR(Nujo1) : 3330, 1650, 1600, 760, 740, 690cm⁻¹

mp: 135-137 ℃ (アセトン洗浄品)

IR(Nujo1): 3250, 1670, 1640, 760, 750 cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 0.87 (t, J=7.3Hz, 3H), 1.65-2.00 (m, 2H).

1.97(s, 3H), 4.45-4.55(m, 4H), 7.96(d, J=6.8Hz, 2H)

8.67(t, J=5.8Hz, 1H), 8.98(d, J=6.8Hz, 2H)

MASS(m/z): 193(M⁺), 149, 107

製造例6

製造例4と同様にして製造例5で得られた化合物から4-アセチルアミノメチル-1-プロピル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジンを得た。

 $IR(film): 3300, 3050, 1650, 750cm^{-1}$

NMR (CDC1₃, δ) : 0.91(t, J=7.3Hz, 3H),

1.58(t, quartet, J=7.3Hz, J=5.7Hz, 2H), 1.99(s, 3H),

2.23 (br s, 2H), 2.30-2.40 (m, 2H), 2.56 (t, J=5.7Hz, 2H)

2.95(d, J=1.6Hz, 2H), 3.79(d, J=5.4Hz, 2H),

5.54-5.57 (m, 1H), 5.66 (br s, 1H)

MASS(m/z): 196(M⁺), 167, 96

<u>製造例7</u>

製造例4と同様にして3-アセチルアミノメチル-1-エチルピリジニウムアイオダイドから油状の3-アセチルアミノ-1-エチル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジンを得た。

bp 150 ℃/0.08mmHg(kugelrohr)

IR(film): 3270, 1640, 1540cm⁻¹

NMR(CDC1₃, δ) : 1.15(3H, t, J=7Hz, CH₃).

1.99(3H, s, COCH₃), 2.19(2H, m, NCH₂CH₂CH=),

ンで洗浄すると、吸湿性の4-アセチルアミノメチル-1-(4-メトキシベンジル) ピリジニウムクロリド(10.88g)が得られた。本品は精製することなく次工程(製造例4)の原料物質として用いた。

製造例4

4-アセチルアミノメチル-1-(4-メトキシベンジル)ピリジニウムクロリド(10.88g)のメタノール(200m1)溶液に、水素化硼素ナトリウム(5.37g)を氷冷下少量ずつ添加し、この溶液を室温下13時間撹拌した。反応液に水(10m1)を加えた後、溶媒を留去した。残渣に酢酸エチルと水を加え、有機層を分取して食塩水で洗浄した後、硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレンとメタノールの混液(15:1)を溶出液として精製すると、淡黄色油状の4-アセチルアミノメチル-1-(4-メトキシベンジル)-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン(7.27g)が得られた。

IR(film): 3300, 1650, 1610, 760cm⁻¹

NMR(CDC1₃, δ) : 1.98(s, 3H), 2.10(br s, 2H),

- 2.56(t, J=5.7Hz, 2H), 2.95(br s, 2H), 3.52(s, 2H),
- 3.76(s, 2H), 3.80(s, 3H), 5.53(t, J=1.5Hz, 1H),
- 5.95 (br s. 1H), 6.80-6.90 (m, 2H), 7.20-7.30 (m; 2H)-

MASS(m/z) : 274(M⁺), 215, 121

製造例5

製造例3と同様にして4-アセチルメチルビリジンから4-アセチルアミノメチル-1-プロピルピリジニウムアイオダイドを得た。

ノールの混液 $[(10:1) \sim (2:1)]$ で溶出すると、油状の4-rミノメチルー1-(4-x)キシベンジル)-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジン(2.31g) が得られた。

IR(film): 3370, 1610, 760, 730cm⁻¹

NMR(CDC1₃, δ) : 1.84(br s, 2H), 2.13(br s, 2H),

- 2.57(t, J=5.8Hz, 2H), 2.99(br s, 2H), 3.20(br s, 2H),
- 3.53(s, 2H), 3.80(s, 3H), 5.53-5.57(m, 1H),
- $6.80-6.90 \, (m, 2H)$, $7.20-7.30 \, (m, 2H)$

MASS(m/z) : 232(M⁺), 202, 121

製造例10

製造例9と同様にして4-アセチルアミノメチル-1-プロピル -1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンから4-アミノメチル-1-プロピル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンを得た。

bp: 140-150 °C/10mmHg (Kugelrohr)

IR(Film): 3270, 1600cm⁻¹

NMR (CDC1₃, δ): 0.92(t, J=7.3Hz, 3H), 1.10-1.70(br s, 2H),

- 1.55(t, quartet, J=7.3Hz, J=5.7Hz, 2H),
- 2.14(d, J=1.6Hz, 2H), 2.30-2.40(m, 2H),
- 2.57(t, J=5.7Hz, 2H), 2.96-3.00(m, 2H), 3.10(s, 2H)
- 5.53-5.57 (m, 1H)

MASS(m/z) : 154(M^*), 125, 96

製造例11

製造例9と同様にして、4-アセチルアミノメチル-1-ベンジル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジンから4-アミノメチル-1-ベンジル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジンを得

- 2.49(2H, quartet, J=7Hz, NCH2CH3),
- 2.52(2H, t, J=6Hz, CH_2CH_2N),
- 2.72(2H, d, J=2.5Hz, $NCH_2C=$),
- 3.78(2H, d, J=5.5Hz, CH_2N), 5.65(1H, m, HC=),
- 5.8(1H, m, NH)

MASS(m/z) : 182(M^*), 123, 110(base), 108

製造例8

製造例3,4と同様にして、4-アセチルアミノメチルピリジンとペンジルブロミドから出発し、4-アセチルアミノメチル-1-ベンジルピリジニウムブロミドを経て4-アセチルアミノメチル-1-ペンジル-1,2,3,6-テトラヒドロビリジンを得た。

 $IR(Film): 3250, 1650, 740, 700cm^{-1}$

NMR (CDC1₃, δ) : 1.98(s, 3H), 2.00-2.15(m, 2H),

- 2.15-2.35(m, 2H), 2.97(br s, 2H), 3.45(s, 2H),
- 3.95-4.00(m, 2H), 5.53(br s, 1H), 5.84(br s, 1H),
- 7.20-7.40 (m, 5H)

MASS(m/z) : 244(M^+), 185, 172

製造例 9

4-アセチルアミノメチル-1-(4-メドキシベンジル)-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン(5.00g)と6N水酸化ナトリウム水溶液(16m1)のメタノール(32m1)溶液を還流条件下に23時間加熱し、反応終了後溶媒を留去した。残渣に酢酸エチルと1N水酸化ナトリウム水溶液を加え、有機層を分離した後、食塩水による洗浄、硫酸マグネシウムによる乾燥を行い、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレンとメタ

1-エチルピリジニウムアイオダイドが得られた。

mp: 110-111 ℃

IR(Nujo1) : 3420, 3260, 1640cm⁻¹

NMR (DMSO-d₈, δ) : 1.54(3H, t, J=7.5Hz, CH₃),

- 1.93(3H, s, COCH₃), 4.44(2H, d, J=6Hz, CH₂NCO),
- 4.64(2H, quartet, J=7.5Hz, NCH2CH3),
- 8.12(1H, t, J=7.5Hz, pyridinium H),
- 8.43(1H, d, J=7.5Hz, pyridinium H),
- 8.59(1H, t, J=6Hz, NH), 9.0(2H, m, pyridinium H)

MASS(m/z) : 135, 107

製造例14

3.3 -ジフェニル-2-プロペン酸エチル(4.28g) を3N水酸化ナトリウム水溶液(28m1)およびエタノール(50m1)と混合してなる混合物を、室温下一夜放置し、次いで50℃で2時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチルと食塩水を加え、更に濃塩酸を加えて酸性にした。有機層を分離して硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去すると、3,3-ジフェニル-2-プロペン酸が得られた。

mp:158-161 ℃ (酢酸エチル洗浄品)

IR (Nujo1) : 1690, 1660, 1610, $720,700cm^{-1}$

NMR(CDC1₃, δ): 6.32(s, 1H), 7.10-7.40(m, 10H)

MASS (m/z) : 224 (M^*) , 179, 165

実施例1

4-[(2-ヒドロキシー2.2-ジフェニルアセチルアミノ)メチル] -1-(4-メトキシベンジル) ピリジニウムクロリド (100g)のメタノール(800m1) 溶液に、窒素雰囲気中10-20 $\mathbb C$ で水素 た。

IR(Film): 3370, 3270, 1600, 740, 700cm⁻¹

NMR(CDC1₃, δ) : 1.61(s, 2H), 2.13(br s, 2H),

2.58(t, J=5.8Hz, 2H), 2.95-3.05(m, 2H), 3.20(br s, 2H)

3.59(s, 2H), 5.50-5.55(m, 1H), 7.20-7.37(m, 5H)

MASS(m/z) : 202(M⁺), 172, 97

製造例12

製造例9と同様にして、3-アセチルアミノメチル-1-エチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンから3-アミノメチル-1-エチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンを得た。

bp: 100-105 °C/8.5mmHg(Kugelrohr)

IR (Nujo1) : 3450, 3370, 3280, $3200cm^{-1}$

NMR (CDC1₃, δ) : 1.14(3H, t, J=7Hz, CH₃),

- 1.61(2H, s, NH₂), 2.21(2H, m, CH₂CH₂CH=),
- 2.47(2H, quartet, J=7Hz, NCH_2CH_3),
- 2.49(2H, t, J=6Hz, $NCH_2CH_2CH_2CH_2$), 2.93(2H, m, CH_2N),
- 3.20(2H, m, CH_2N), 5.62(1H, m, CH_2)

MS(m/z): 140(M*), 123(base), 110, 108

製造例13

3 - アミノメチルピリジン(10.0g) の酢酸(30m1)溶液を撹拌しておき、室温下これに無水酢酸(17.5m1)を加えた。得られた混合溶液を室温下30分撹拌した後、減圧濃縮すると、粗製油状の3 - アセチルアミノメチルピリジンが得られた。本品を製造例3の方法に従って沃化エチルと反応させ、生成物をn - ヘキザン/酢酸エチル混液で結晶化させると、淡黄色結晶状の3 - アセチルアミノメチルー

後、濾液を減圧濃縮し、残渣をエタノールで再結晶すると、N-[(ピペリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩(0.35g)が得られた。

mp: 251-253 ℃

IR(Nujo1): 3360, 2470, 1650, 1600, 750, 730, 700cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.10-1.40 (m, 2H), 1.50-1.80 (m, 3H),

2.65-2.90 (m, 2H), 2.90-3.10 (m, 2H), 3.10-3.30 (m, 2H).

6.75(s, 1H), 7.20-7.45(m, 10H), 8.28(br s, 1H),

8.69(br s, 2H)

 $MASS(m/z) : 324(M^*), .183, 105$

元素分析: C2oH24N2O2·HC1

計算値 C 66.56 , H 6.98, N 7.76

実測値 C 67.04 , H 7.09 , N 7.76

実施例3

実施例 2 と同様にして、N-[(1-メチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジン -4-4 ル) メチル]-2-ヒドロキシー 2 , 2-ジフェニル酢酸アミドから<math>N-[(1-メチル-ピペリジン-4-4 ル) メチル]-2-ヒドロキシー 2 , 2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩を得た。

mp: 237-239 ℃

IR(Nujo1): 3430, 3150, 1670, 790, 770, 710, 700cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ): 1.20-1.50 (m. 1H). 1.60-1.80 (m. 2H),

2.20-3.20(m, 8H), 2.68(s, 3H), 6.73(s, 1H),

7.20-7.35(m, 10H), 8.30(br s, 1H), 9.70-9.90(br s, 1H)

MASS(m/z) : 338(M⁺), 183, 105

化硼素ナトリウム(32.7g)を少しずつ添加した。得られた溶液を室温で1時間撹拌し、溶媒を留去した。残渣に酢酸エチル(1 ℓ)と水(500m1)を加えて有機層を分離した。これを水(500m1),食塩水(500m1)で順次洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去すると、粗製油状のN-[1-(4-メトキシペンジル)-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル]メチル-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミドが得られた。この粗製油状物とクロロ炭酸1-クロロエチルエステル(25m1)を塩化メチレン(700m1)に加えた混合液を1時間加熱還流し、更にメタノール(350m1)を加えた後この溶液を30分加熱還流し、溶媒を留去した。残渣を4N塩酸の酢酸エチル溶液で処理して結晶化させ、更にエタノールで再結晶すると、無色結晶のN-(1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩(41.64g)が得られた。

mp: 222-224 ℃

IR(Nujo1) : 3350, 1650, 750, 730, 690cm⁻¹

NMR (DMSO-d_s, δ) : 2.15(2H, br s), 3.10(2H, t, J=5.9Hz),

- 3.34(2H, br s), 3.70(2H, d, J=5.5Hz), 5.41(1H, br s),
- 6.82(1H, s), 7.20-7.45(10H, m), 8.34(1H, t. J=5.5Hz),
- 9.15(2H, br s)

MASS(m/z) : 322(M⁺), 183, 95

実施例2

N-[(1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド(1.00g)をメタノール中<math>10%パラジウム炭素で水素化した。触媒を濾去した

2 - ジフェニル酢酸アミド(2.77g) とクロロ炭酸 - 1 - クロロエチルエステル(0.75m1)の1, 2 - ジクロロエタン(55m1)溶液を30分加熱還流した。反応混合液にメタノール(50m1)を加え、得られた溶液を1時間加熱還流した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し塩化メチレン/メタノール混液(10:1)、次いでメタノール、更にメタノール/28%アンモニア水混液(10:1)で順次溶出して精製した。溶出液から溶媒を留去し、残渣を4 N塩酸/酢酸エチル混液で処理して結晶化させ、更にメタノール/酢酸エチル混液で再結晶すると、無色結晶のNー[(1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩(1.33g)が得られた。

mp: 223-224 ℃

IR(Nujol): 3350, 1650, 750, 730, 690cm⁻¹

 $NMR(DMSO-d_{6}, \delta)$: 2.15(br s, 2H), 3.10(t, J=5.9Hz, 2H).

- 3.34 (br s, 2H), 3.70 (d, J=5.5Hz, 2H), 5.41 (br s, 1H),
- 6.82(s, 1H), 7.20-7.45(m, 10H), 8.34(t, J=5.5HZ, 1H),
- 9.15(br s. 2H)

 $MASS(m/z) : 322(M^*), 183, 95$

実施例6

N-[(1-ベンジルオキシカルボニル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2, 2-ジフェニル酢酸アミド(186mg)を25%臭化水素酸水溶液/酢酸(1.86m1)混液に溶解した溶液を氷冷下30分撹拌し、更に室温下3時間撹拌した後、減圧下に溶媒を留去した。残渣にジイソプロピル

元素分析: C21H2eN2O2·HC1

計算値 C 67.28 , H 7.26 , N 7.47

実測値 C 67.64 , H 7.56 , N 7.53

実施例4

N-[[1-(4-メトキシベンジル)-1.2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル]メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド(1.03g)とクロロ炭酸ベンジルエステル(0.437g)の1,2-ジクロロエタン(10m1)溶液を室温で4時間撹拌し、水を加えて希釈した後、塩化メチレンで抽出した。抽出液を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下に溶媒を留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレン/メタノール混液で溶出すると、油状のN-[(1-ベンジルオキシカルボニル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド(0.797g)が得られた。

IR(film): 3390, 1690, 1670cm⁻¹

NMR (CDC1₃, δ) : 1.99(2H, br s, =CCH₂CH₂N),

- 3.52(2H, t, J=5.5Hz, CH_2CH_2NCOO), 3.76(1H, s, OH),
- 3.90(4H, m, = $CHCH_2NCOO$ and $CONCH_2$), 5.13(2H, s, OCH_2),
- 5.37(1H, br s, =CH), 6.49(1H, m, CONH),
- 7.3-7.5(15H, m, aromatic H)

MASS(m/z): 183, 105, 91, 77

実施例5

N-[[1-(4-メトキシベンジル)-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジン-4-イル] メチル] <math>-2-ヒドロキシ-2,

させた後、エタノールで再結晶すると無色結晶のN-[(1,2,3,6- テトラヒドロピリジン-4- イル) メチル]-2- ヒドロキシ-2, 2- ジフェニル酢酸アミドメタンスルホン酸塩 (6.66g) が得られた。

mp: 195-197 ℃

WO 93/16048

IR(Nujol): 3400, 1670, 1590, 780, 750, 740, 700cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 2.14 (br s, 2H), 2.31(s, 3H),

3.14(t, J=6.1Hz, 2H), 3.51(br s, 2H).

3.71 (d, J=6.1Hz, 2H), 5.40 (br s, 1H), 6.81 (s, 1H),

7.20-7.41 (m, 10H), 8.36 (t, J=6.1Hz, 1H)

8.65 (br s, 2H)

MASS(m/z) : 323(M+1)

元素分析: C20H22N2O2·CH3SO3H

計算値 C 60.27, H 6.26, N 6.69, S 7.66

実測値 C 60.32 , H 6.32 , N 6.62 , S 7.86

<u>実施例8</u>

N-(1-エトキシカルボニルピペリジン-4-イル)-2, 2-ジフェニル酢酸アミド(4.00g) および水酸化カリウム(2.0g)のメチルセロソルブ(30m1)溶液を 3.5時間加熱撹拌した。反応混合物に酢酸エチル(100m1) と水(300m1) を加えて分液した。水層を酢酸エチルで抽出し(100m1×3)、有機層と合して減圧下に溶媒を留去した。残渣を4N塩酸/酢酸エチル混液で処理するとN-(ピペリジン-4-イル)-2, 2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩が得られた。

mp: 233-235 ℃ (酢酸エチル洗浄品)

エーテルと水を加えて分液し、水層を得て1N水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とした後、塩化メチレンで抽出した。塩化メチレン層を食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレン/メタノール混液で溶出すると、無色粉末状のN-[(1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド(85mg)が得られ、エタノールで再結晶した。

mp: 151-153 ℃

元素分析:

計算値 C 74.51, H 6.88, N 8.69

実測値 C 74.59 , H 7.08 , N 8.74

IR (Nujol) : 3380, 3300, 1670cm⁻¹

NMR (CDC1₃, δ) : 1.95 (2H, m, = CCH₂CH₂NH),

- 2.85(2H, t, J=5.5Hz, CH_2CH_2NH),
- 3.23(2H, br s, =CHCH2NH), 3.35(2H, br, =NH and OH),
 - 3.84(2H, d, J=5.5Hz, CONHCH₂), 5.44(1H, br s, =CH),
 - 6.70(1H, t, J=5.5Hz, CONH),
- 7.25-7.5(10H, m, aromatic H)

MASS(m/z) : 322(M*), 183(base), 105(base), 96(base)

実施例7

N-[(1,2,3,6-テトラヒドロビリジシー4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド(6.00g)のメタノール(60m1)溶液に、室温下メタンスルホン酸(1.79g)のメタノール(20m1)溶液を加えた。この混液を減圧濃縮し、残渣を結晶

<u>実施例10</u>

mp: 173-174 ℃

IR (Nujo1) : 3340, 3200, 2550, 1660, 770, 750, 720, 700cm^{-1} NMR (DMSO-d₆, δ) : 2.00-2.50(2H, m), 2.80-3.90(4H, m).

2.73(3H, s), 3.72(2H, d, J=6.1Hz), 5.38(1H, s),

6.82(1H, s), 7.20-7.40(10H, m), 8.37(1H, t, J=6.1Hz)

10.77(1H, br s)

MASS(m/z) : 336(M⁺), 183, 109

実施例11

実施例10と同様にして、N-(ピリジン-4-イル)メチル-2-ヒドロキシ-2.2-ジフェニル酢酸アミドと沃化エチルか

IR(Nujo1) : 3500, 3300, 1630, 740, $720cm^{-1}$

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.45-1.75(m, 2H), 1.75-2.00(m, 2H),

2.80-3.10(m, 2H), 3.10-3.25(m, 2H), 3.70-3.95(m, 1H)

4.97(s, 1H), 7.10-7.40(m, 10H), 8.59(d, J=7.4Hz, 1H),

8.86(br s, 2H)

MASS(m/z) : 294(M^*), 229, 167, 127

元素分析: C19H22N2O·HC1

計算值 C 65.41 , H 7.22, N 8.03

実測値 C 65.67 , H 7.32, N 8.12

実施例9

実施例 8 と同様にしてN-(1-エトキシカルボニルピペリジン-4-イル)-2-ヒドロキシ-2, 2-ジフェニル酢酸アミドからN-(ピペリジン-4-イル)-2-ヒドロキシ-2, 2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩を得た。

mp:193-195 ℃ (アセトン洗浄品)

IR(Nujol): 3300, 2700, 2600, 2470, 1660, 770, 750, 730, 700 cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ): 1.60-2.00(m, 4H), 2.75-3.05(m, 2H),

3.05-3.30(m, 2H), 3.75-4.00(m, 1H), 6.77(s, 1H),

7. 20-7.95 (m. 10H), 8.15 (d. J=7.7Hz, 1H),

8.94(br s, 1H), 9.10(br s, 1H)

MASS(m/z) : (M⁺ なし) , 183, 105

元素分析: C19H22N2O2·HC1

計算值 C 64.67, H 6.76, N 7.94, C1 10.05

実測値 C 64.79 , H 6.93 N 7.92 , C1 9.98

3.58(br s, 2H), 3.73(d, J=6.0Hz, 2H), 5.42(s, 1H), 6.83(br s, 1H), 7.15-7.60(m, 10H), 8.36(t, J=6.0Hz.1H)

10.30(br s, 1H)

元素分析: Cz3H28N2O2·HC1·1/2H2O

計算値 C 67.39 , H 7.38 , N 6.83 , C1 8.65

実測値 C 67.40 , H 7.84 , N 6.58 C1 8.35

実施例13

実施例12と同様にしてN-(4-ピペリジル)-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミドからN-(1-エチルピペリジン-4-イル)-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミドのフマル酸塩を得た。

mp: 197-199 ℃ (イソプロピルアルコール再結晶品)

IR(Nujo1): 3420, 2350, 1670, 750, 700, 670cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.05(t, J=7.2Hz, 3H), 1.45-1.65(m, 4H),

2.15-2.40 (m, 2H), 2.54 (q, J=7.2Hz, 2H),

2.85-3.05(m, 2H), 3.55-3.75(m, 1H), 6.50(s, 1H),

7.20-7.40(m, 11H), 7.96(d, J=8.0Hz, 1H)

元素分析: C21H26N2O·1/2C4H4O4·1/2H2O

計算値 C 68.13 , H 7.21, N 6.91

実測値 C 67.97 , H 7.41. N 6.67

<u>実施例14</u>

実施例12と同様にしてN-(4-ピペリジル)-2, 2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩からN-(1-イソプロピルピペリジン-4-イル)-2, 2-ジフェニル酢酸アミドのフマル酸塩を得た。

ら、N-(1-エチルピリジニオ-4-イル)メチル-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミドアイオダイドが得られた。

mp: 123-124 ℃

IR(Nujol): 3350, 1650, 780, 740, 720, 700cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.52(t, J=7.2Hz, 3H), 4.57(q, J=7.2Hz, 2H)

4.60(d, J=6.0Hz, 2H), 7.00(s, 1H), 7.20-7.50(m, 10H),

7.85 (d, J=6.6Hz, 2H), 9.01 (d, J=6.6Hz, 2H),

9.13(t, J=6.0Hz, 1H)

MASS(m/z) : (M なし) , 183, 105

<u>実施例12</u>

N-[(1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩(0.70g)とシアノ水素化硼素ナトリウム(0.18g)を無水メタノール(15m1)と無水アセトン(5m1)の混液に溶解させた混合物を、室温下4日間撹拌し、反応終了後溶媒を減圧下に留去した。残渣に酢酸エチルと1N水酸化ナトリウム水溶液を加え、有機層を分離した。食塩水による洗浄、硫酸マグネシウムによる乾燥の後、減圧下に溶媒を留去した。残渣を4N塩酸/1,4-ジオキサン混液で処理して結晶化すると、N-[(1-イソプロピル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩(0.58g)が得られた。

mp:126-127 ℃ (1, 4-ジオキサン洗浄品)

IR (Nujo1) : 3250, 1660, 760, $700cm^{-1}$

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.26(d, J=6.6Hz, 6H), 2.05-2.25(m, 1H),

2.30-2.60 (m, 1H), 2.75-3.10 (m, 1H), 3.25-3.50 (m, 2H),

実施例16

ペンジル酸(2.21g) と1,1 ーカルボニルジイミダゾール(1.73g) を無水塩化メチレン(45m1)中に加えた混合物を、室温下2.5時間撹拌した。この混合物に、4ーアミノーメチルー1ー(4ーメトキシペンジル)ー1,2,3,6ーテトラヒドロピリジン(2.25g) の無水塩化メチレン(20m1)溶液を、20分を要して徐々に滴下した。得られた混合物を室温下45分撹拌し、溶媒を留去した。残渣に酢酸エチルと1 N水酸化ナトリウム水溶液を加え、有機層を分離して水洗(2回)し、これを硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレンとメタノールの混液(10:1)を溶出液として精製すると、淡黄色油状のNー[1ー(4ーメトキシペンジル)ー1,2,3,6ーテトラヒドロピリジンー4ーイル)メチル]ー2ーヒドロキシー2,2ージフェニル酢酸アミド(3.47g)が得られた。

IR(CHCl₃): 3370, 1660, 1610, 750, 730, 700cm⁻¹

NMR(CDC1₃, δ) : 2.02(br s, 2H), 2.52(t, J=5.8Hz, 2H),

- 2.91(br s, 2H), 3.50(s, 2H), 3.80(s, 3H),
- 4.10(br s, 1H), 4.14(s, 2H), 5.39(br s, 1H),
- 6.39 (br s, 1H), 6.85 (d, J=12.7Hz, 2H),
- 7.20-7.50 (m. 12H)

MASS(m/z) : 442(M⁺), 202, 121

<u>実施例17</u>

実施例16と同様にして、ベンジル酸と1-メチルー4-アミノメチルー1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンからN- (1-メ

mp:175-177 ℃ (アセトン洗浄品)

IR(Nujo1): 3200, 2650, 2500, 1660, 790, 770, 740, 700cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.13(d, J=6.6Hz, 6H), 1.45-1.75(m, 2H),

1.75-2.00(m, 2H), 2.65-2.90(m, 2H), 3.00-3.25(m, 3H),

3.65-3.90(m, 1H), 4.93(s, 1H), 6.54(s, 3H),

7.10-7.35 (m, 10H), 8.43 (d, J=7.3Hz, 1H)

MASS(m/z) : 336(M^+), 321, 167

元素分析: C22H28N2O·3/2(C4H4O4)

計算値 C 65.87 , H 6.71, N 5.49

実測値 C 65.60, H 6.84, N 5.57

<u>実施例15</u>

実施例12と同様にしてN-(4-ピペリジル)-2, 2-ジフェ ニル酢酸アミド塩酸塩からN-(1-エチルピペリジン-4-イル)-2, 2-ジフェニル酢酸アミドのフマル酸塩を得た。

mp: 179-181 ℃ (アセトン洗浄品)

IR (Nujo1) : 3250, 1690, 1760, 790, 760, 740cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ): 1.05(t, J=7.2Hz, 3H), 1.30-1.60(m, 2H),

1.70-1.85 (m, 2H), 2.25-2.40 (m, 2H),

2.55(q, J=7.2Hz, 2H), 2.90-3.10(m, 2H),

3.40-3.55(m, 1H), 4.91(s, 1H), 6.55(s, 2H),

7.20-7.30(m, 10H), 8.34(d, J=7.4Hz, 1H)

MASS(m/z) : 322(M^*), 307, 167, 111

元素分析: C21H28N2O·C4H4O4·1/2H2O

計算値 C 67.10 , H 6.98, N 6.26

実測値 C 66.78 , H 6.97, N 6.05

計算值 C 66.80 , H 7.41, N 6.77, C1 8.57

実測値 C 66.77 , H 7.76, N 6.44, C1 8.57

実施例19

実施例16と同様にして、ベンジル酸と1-ベンジル-4-アミノメチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンからN-(1-ベンジル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル-2-ヒドロキシ-2, 2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩を得た。

mp: 139-141 ℃ (メタノール/酢酸エチル/ジイソプロピルエーテル混液から再結晶)

IR(Nujo1): 3450, 3200, 2570, 1660, 750, 710, 680cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 2.00-2.50 (m, 2H), 2.70-3.50 (m, 2H).

3.50 (br s, 2H), 3.72 (d, J=6.0Hz, 2H), 4.30 (s, 2H),

5.38(s, 1H), 6.81(s, 1H), 7.25-7.63(m, 15H),

8.36(t, J=6.0Hz, 1H), 10.92(br s, 1H)

元素分析: C27H28N2O2·HC1

計算値(0.8 H₂0として) C 69.98, H 6.66 , N 6.05, C1 7.65

実測値 C 69.94, H 6.67, N 5.94, C1 7.63

実施例20

実施例16と同様にして、ペンジル酸と1-エチル-3-アミノメチル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジンからN--(1-エチル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-3-イル)メチル-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド 1/2フマル酸塩を得た。

mp: 185-186 ℃ (イソプロピルアルコールから再結晶)

٠.٠

チルー1, 2, 3, 6ーテトラヒドロピリジンー4ーイル) メチルー2ーヒドロキシー2, 2ージフェニル酢酸アミド蓚酸塩を得た。

mp: 185-190 ℃

IR(Nujo1): 1650, 1600, 770, 750, 730, 700cm-1

NMR (DMSO-d₈, δ) : 2.09 (br s, 2H), 2.50(s, 3H),

2.81(t, J=5.9Hz, 2H), 3.19(br s, 2H),

3.68(d, J=6.0Hz, 2H), 4.98(br, 2H), 5.37(s, 1H),

7.20-7.45 (m, 11H), 8.26 (t, J=6.0Hz, 1H)

MASS(m/z) : 336(M^*), 215, 183, 109

<u>実施例18</u>

実施例16と同様にして、ベンジル酸と1-プロピルー4-アミノメチルー1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンからN- (1-プロピルー1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンー4-イル) メチルー2-ヒドロキシー2, 2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩を得た。

mp:96-98 ℃ (酢酸エチル/メタノール/ジイソプロピルエーテル 混液から再結晶)

IR(Nujo1) : 3250, 1660, 770, 740, $700cm^{-1}$

NMR (DMSO-d₆, δ): 0.89(t, J=7.3Hz, 3H), 1.60-1.80(m, 2H),

2.00-2.55(m, 2H), 2.90-4.20(m, 8H), 5.89(br s, 1H),

6.82(s, 1H), 7.20-7.45(m, 10H), 8.37(t, J=6.1Hz, 1H),

10.50(br s, 1H)

MASS(m/z) : 364(M^{*}), 335, 183, 137

元素分析: C23H2aN2O2·HC1

ラヒドロピリジン(0.60g) の塩化メチレン溶液を室温下徐々に滴下 した。

 $2.85-3.80 \, (m, 6H)$, $3.09 \, (quartet, J=7.2Hz, 2H)$,

5.39(s, 1H), 6.96(s, 1H), 7.10-7.20(m, 4H),

7.35-7.45(m, 4H), 8.46(br s, 1H), 10.21(br s, 1H)

MASS(m/z) : 386(M*), 371, 219, 123, 110

元素分析: C22H24N2O2F2·HC1·1/3H2O

計算値 C 61.61 , H 6.03 , N 6.53 , C1 8.27

実測値 C 61.69 , H 6.09 , N 6.54 , C1 8.27

<u> 実施例22</u>

2 - クロロー 2 , 2 - ジフェニルアセチルクロリド (6.30g) をベンゼン (17m1) / n - ヘキサン (11m1) 混液に溶解させた溶液を室温下に撹拌しておき、これに 3 - アミノー 1 - アザビシクロ [2 , 2 , 2] オクタンのベンゼン (12m1) 溶液を滴下した。得られた混合物を

IR (Nujo1) : 3400, 2750-2600, 1675, $1590cm^{-1}$

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.02(3H, t, J=7Hz, CH₃),

- 2.09(2H, m, =CHCH₂CH₂), 2.45-2.65(4H, m, NCH₂ \times 2),
- 2.92(2H, s, =CCH₂N), 3.68(2H, m, CONCH₂),
- 5.52(1H, br s, =CH), 6.51(2H, s, fumaric acid=CH),
- 7.25-7.4(10H, m, aromatic H), 8.21(1H, br s, CONH)

MASS(m/z) : 350(M^+), 183, 124(base), 105

元素分析: C22H26N2O2·1/2C4H4O4

計算値 C 70.57 , H 6.91, N 6.86

実測値 C 70.36 , H 7.11 , N 6.72

<u>実施例</u>21

4,4'-ジフルオロベンゾフェノン(2.0g)と沃化亜鉛(0.1g)を無水塩化メチレン(15m1)に加えた混合物に、室温下シアン化トリメチルシリル(1.35m1)を加えた。得られた混合物を同温度で40時間撹拌し、溶媒を減圧留去した。残渣に濃塩酸(30m1)を加え、90℃で14時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチルと水を加えて分液し、有機層を分離して減圧濃縮した。残渣にジイソプロピルエーテルと1N水酸化ナトリウム水溶液を加えて分液し、有機層を分離して1N水酸化ナトリウム水溶液を加えて分液し、有機層を分離して1N水酸化ナトリウム水溶液を加えて分液し、有機層を分離して1N水酸化ナトリウム水溶液で3回洗浄した。水層を全て合わせ、濃塩酸を加えて酸性とした後、酢酸エチルで2度抽出した。

有機溶媒層を合わせて水および食塩水で順次洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去すると粗製の4,4'ージフルオロベンジル酸(0.80g) が得られた。この粗製品(0.80g) とN,N'ーカルボニルジイミダゾール(0.6g)を無水塩化メチレンに溶解し、この溶液に4-アミノメチル-1-エチル-1,2,3,6-テト

. 1

ベリジンとベンジル酸からN-(4-エトキシカルボニルピペリジン-4-イル)-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミドを得た。

mp: 128-131 ℃ (n-ヘキサン洗浄品)

IR(Nujo1): 3300; 1650, 1620, 760, 740, 720cm-1

NMR (CDC1₃, δ): 1.00-1.41 (m, 2H), 1.23 (t, J=7.1Hz, 3H),

 $1.70-2.00 \, (m, 2H)$. $2.75-3.00 \, (m, 2H)$, $3.90-4.20 \, (m, 3H)$.

4.08(q, J=7.1Hz, 2H), 6.67(d, J=8.0Hz, 1H)

6.93(s, 1H), 7.20-7.50(m, 10H)

MASS (m/z): 382 (M^*) , 370, 216, 183

実施例24

実施例16と同様にして、4-(2-アミノエチル)-1-メチルピペリジンとペンジル酸からN-[2-(1-メチルピペリジン-4-イル)エチル]-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミドフマル酸塩を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィを用い、クロロホルム/メタノール混液で溶出し白色粉末品とした。

mp: 151-152 ℃

IR (Nujo1) : 3360, 3250, 3200, 2740-2100, 1700, 1670cm^{-1} NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.15-1.45(5H, m, CH and CH₂ × 2).

- 1.7(2H, m, CH_2), 2.35(2H, m, CH_2), 2.45(3H, s, CH_3).
- 3.0-3.2(4H, m, $CH_z \times 2$), 6.50(2H, s, HC=CH),
- 7.2-7.4(11H, m, aromatic H and OH),
- 8.15(1H, t, J=6Hz, NH)

MASS(m/z) : 352(M^*), 337, 183(base)

元素分析: C22H28N2O2·C4H4O4

室温下に30時間30分撹拌し、トルエンと水を加えて分液した。有機層を1 N塩酸で2度抽出し、水層を合してジエチルエーテルで洗浄した。70℃で1時間撹拌した後、氷水で冷却し、更に5%水酸化ナトリウム水溶液を加えてアルカリ性とした後、酢酸エチルで2度抽出した。酢酸エチル層を合し、食塩水で洗浄した後、硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留 去した。残渣をジイソプロピルエーテルで洗浄すると無色粉末 (2.90g) が得られ、これを常法により塩酸塩に導いた。これをエタノールで再結晶すると、無色粉末状のN-(1-アザビシクロ[2.2.2]オクタン-3-イル)-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩が得られた。

mp: 261-265 ℃ (dec.)

IR(Nujo1) : 3300, 2800-2300, 1660cm⁻¹

NMR (DMSO-de, δ) : 1.6-2.1(5H, m, H),

- 3.05-3.6(6H, m, N(CH₂)₃), 4.15(1H, m, CONHC \underline{H}),
- 6.87(1H, S, OH), 7.25-7.45(10H, m, aromatic H),
- 8.59(1H, d, J=7Hz, CONH), 10.36(1H, br s, HC1)

MASS(m/z) : 336(M^+), 183(base), 105

元素分析: C21H24N2O2·HC1

計算值 C 67.64, H 6.76, N 7.51

実測値 C 67.67, H 7.10, N 7.31

実施例23

実施例16と同様にして、4-アミノ-1-エトキシカルボニルピ

8.40(1H, t, J=6Hz, NH), 10.2(1H, br, HC1)

MASS(m/z) : 352(M^*), 337, 183, 105(base)

元素分析: C22H28N2O2·HC1

計算値 C 67.94 , H 7.52, N 7.20

実測値 C 67.76 , H 7.68, N 7.15

実施例26

実施例16と同様にして、2-(2-アミノエチル)-1-メチルピロリジンとベンジル酸からN-[2-(1-メチルピロリジン-2-イル)エチル-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩を得た。

mp: 155-157 ℃ (エタノール/酢酸エチル混液再結晶品)

IR(Nujo1) : 3400, 3180, 2620, 1660, 770cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.40-1.95(m, 4H), 1.95-2.25(m, 2H),

2.64(s, 3H), 2.75-3.10(m, 2H), 3.10-3.25(m, 2H).

3.35-3.55 (m, 1H), 6.76 (s, 1H), 7.20-7.50 (m, 10H),

8.38 (br s. 1H), 10.36 (br s. 1H)

MASS(m/z) : 338(M^{+}). 323, 183, 155, 84

元素分析: C21H30N2O2·HC1

計算値 C 67.28 , H 7.26 , N 7.47 , Cl 9.46

実測値 C 67.29 , H 7.53, N 7.46, Cl 9.44

<u> 実施例27</u>

実施例16と同様にして、4-アミノ-1-エトキシカルボニルピペリジンと2,2-ジフェニル酢酸からN-(1-エトキシカルボニルピペリジン-4-イル)-2,2-ジフェニル酢酸アミドを得た。

計算値 C 66.65 H 6.88 N 5.98

実測値 C 67.02, H 7.05, N 5.94

<u>実施例25</u>

実施例16と同様にして、3-アミノメチル-1-エチルピペリジンとペンジル酸からN-(1-エチルピペリジン-3-イル)メチル-2-ヒドロキシ-2,2-ジフェニル酢酸塩酸塩の無色結晶を得た。

遊離塩基

IR (Nujo1) : 3310, 2800-2300, 1660cm⁻¹

NMR(CDC1₃, δ) : 0.95(1H, m, piperidine H),

- 1.00(3H, t, J=7Hz, CH_3), 1.5-1.95(6H, m, piperidine H)
- 2.30(2H, quartet, J=7Hz, NCH₂CH₃),
- 2.7(2H, m, piperidine H), 3.1-3.35(2H, m, CONCH₂),
- 4.15(1H, br, OH), 6.86(1H, br t, NH),
- 7.25-7.53(10H, m, aromatic H)

MASS (m/z): 352 (M^*) , 337, 183, 105 (base)

塩酸塩

mp: 181-182 ℃ (イソプロピルアルコール再結晶品)

IR(Nujo1): 3360, 3220, 2660, 2570, 1655cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.05(1H, m, piperidine H),

- 1.16(3H, t, J=7Hz, CH_3), 1.75(3H, m, piperidine H),
- 2.1(1H, m, piperidine H), 2.45(1H, m, piperidine H),
- 2.7(1H; m, piperidine H),
- 2.95-3.35(6H, m, NCH_2CH_3 , piperidine H, and $CONCH_2$),
- 6.79(1H, s. OH), 7.2-7.45(10H, m, aromatic H),

実施例16と同様にして4-アミノメチル-1-エチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンと3, 3-ジフェニルプロペン酸からN-(1-エチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロ-4-4-4-1) メチル-3, 3-ジフェニルプロペン酸アミド蓚酸塩を得た。 mp: 163-164 $\mathbb C$ (イソプロピルアルコール/酢酸エチル/メタノー

IR(Nujol): 3330, 2720, 1720, 1640, 770, 700cm⁻¹

NMR (DMSO-d_s, δ): 1.20(t, J=7.3Hz, 3H), 2.11(br s, 2H),

3.08(q, J=7.3Hz, 2H), 3.00-3.20(m, 2H), 3.51(br s. 2H)

3.55-3.70 (m, 2H), 4.40 (br s, 2H), 5.22 (s, 1H),

6.50(s, 1H), 7.10-7.40(m, 10H), 8.15-8.20(m, 1H)

MASS (m/z): 346 (M^+) , 207, 123

元素分析: C23H26N2O·C2H2O4

ル混液再結晶品)

計算値 C 68.79 , H 6.47, N 6.42

実測値 C 69.21 , H 6.53, N 6.40

<u>実施例30</u>

実施例16と同様にして4-アミノメチル-1-エチル-1.2.3,6-テトラヒドロピリジンと5-ヒドロキシ-5H-10,11-ジヒドロジベンゾ [a,d]シクロヘブテン-5-カルボン酸からN-(1-エチル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル-2-ヒドロキシ-2-(5-ヒドロキシ-5H-10,11-ジヒドロジベンゾ [a,d]シクロヘブテン-5-イル)で酢酸アミド塩酸塩が得られた。

遊離塩基:無色結晶

IR(Nujo1) : 3460, 3390, 2740, 1640cm⁻¹

mp: 163-165 ℃ (n-ヘキサン洗浄品)

IR (Nujo1) : 3300, 1650, 770, 750, 730, $700cm^{-1}$

NMR (CDc1₃, δ): 1.10-1.35(m, 5H), 1.80-2.00(m, 2H),

2.80-2.95(m, 2H), 3.90-4.15(m, 5H), 4.90(s, 1H),

5.52(d, J=7.5Hz, 1H), 7.20-7.40(m, 10H)

 $MASS(m/z) : 366(M^+), 199$

実施例28

実施例16と同様にして、4-アミノメチル-1-エチル-1, 2,3,6-テトラヒドロピリジンと3,3-ジフェニルプロピオン酸からN-(1-エチル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル-3,3-ジフェニルプロピオン酸アミド蓚酸塩を得た。

mp: 133-134 ℃ (イソプロピルアルコール/ジイソプロピルエーテル混液再結晶品)

IR(Nujo1): 3330, 2600, 1720, 1640, 1600, 750, 710cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.18(t, J=7.2Hz, 3H), 1.95(br s, 2H),

2.89 (d, J=8.2Hz, 2H), 3.01 (q, J=7.2Hz, 2H),

2.95-3.10(m, 2H), 3.39(br s, 2H), 3.54(br s, 2H),

4.47(t, J=8.2Hz, 1H), 4.88(s, 1H), 7.10-7.30(m, 10H),

8.13 (br s,-1H)

MASS (m/z): 348 (M^+) , 333, 167, 123

元素分析: Cz3HzaN2O·C2H2O4

計算値 C 68.47 , H 6.90, N 6.39

実測値 C 68.46 , H 6.97 , N 6.31

<u>実施例29</u>

実測値 C 65.68, H 7.27, N 6.38, C1 8.06 実施例31

2. 2-ジフェニルプロピオン酸(0.70g) を塩化チオニル(2.3 ml) に溶解した溶液を 2 時間加熱還流し、反応終了後溶媒を減圧留 去した。残渣にトルエン(10m1)を加え、再び溶媒を減圧留去した。 残渣を無水塩化メチレン(10m1)に溶解して得られる溶液に、4-ア ミノメチル-1-エチル-1,2,3,6-テトラヒドロピリジン (0.43g) とトリエチルアミン(1.5m1) の無水塩化メチレン(10m1)溶 液を室温下に加えた。得られた混合物を室温下に3時間撹拌し、反 応湿合物に塩化メチレンと水を加えた。有機層を分離して水 (3) 回)、1N水酸化ナトリウム水溶液、食塩水の順に洗浄し、硫酸マ グネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲル カラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレンとメタノールの混 液(20:1)を溶出液として得られたものを4N塩酸/酢酸エチル 混液で処理し、更にイソプロピルアルコール/シィソプロピルエー テル混液で再結晶すると、N-(1-エチル-1, 2, 3, 6-テ トラヒドロピリジン-4-イル)メチル-2.2-ジフェニルプロ ピオン酸アミド塩酸塩(0.10g) が得られた。

mp: 93-94 ℃

IR (Nujo1) : 3450, 3350, 2670, 2600, 1630, 760, 740cm⁻¹ NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.24(t, J=7.2Hz, 3H), 1.89(s, 3H),

2.00-3.70 (m. 8H), 3.06 (q. J=7.2Hz, 2H), 5.31 (br s. 1H)

7.10-7.40 (m, 10H), 7.64 (br s, 1H), 10.08 (br s, 1H)

元素分析: C23H28N2O·HC1

計算值 C 68.56, H 7.75, N 6.95, C1 8.80

NMR (DMSO-d₆, δ) : 0.98(3H, t, J=7Hz, CH₃),

- 1.86(2H, br s, CH2CH2N),
- 2.25-2.45(4H, m, $CH_2CH_2NCH_2CH_3$),
- 2.75-2.9(4H, m, = CH_{2N} and cycloheptene CH_{2}),
- 3.3-3.45 (2H, m, cycloheptene CH₂),
- 3.54(2H, d, J=6Hz, CONCH₂), 5.29(1H, s, =CH),
- 6.81(1H, s, OH), 7.05-7.25(6H, m, aromatic H),
- 7.46(1H, t, J=6Hz, NH), 7.75-7.85(2H, m, aromatic H)

MASS(m/z): 376(M^{+}), 209, 123(base), 110

塩酸塩:無色結晶

mp:158-159.5 ℃ (酢酸エチル結晶品)

IR(Nujo1): 3420, 3330, 2730-2000, 1655cm⁻¹

NMR (DMSO-d₆, δ) : 1.23(3H, t, J=7Hz, CH₃),

- 1.95-2.45(2H, m, CH2CH2N),
- 2.75-3.15(5H, m, NCH_2CH_3 , cycloheptene CH_2 , and

pyridine H), $3.3-3.45(4H, m, pyridine H \times 2 and$

cycloheptene CH2),

- 3.35-3.65(3H, m. CONCH₂ and pyridine $H \times 2$),
- 5.30(1H, br s, =CH), 6.89(1H, s. OH),
- 7.05-7.25(6H, m, aromatic H).
- 7.75-7.85(3H, m, NH and aromatic $H \times 2$),
- 10.5(1H, br, HC1)

MASS(m/z) : 376(M^*), 209(base), 123, 110

元素分析: C24H29N2O2C1·3/2H2O

計算値 C 65.52 , H 7.27 N 6.37 C1 8.06

(7.4m1) と1N塩酸(3.7m1) の混液に溶解した。この溶液を90℃で1時間30分撹拌し、溶媒を減圧留去した後、残渣を酢酸エチルで抽出した。抽出液を水酸化ナトリウム水溶液、次いで水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し、クロロホルムとメタノールで溶出すると、油状の1−(2,2−ジフェニル−2−ヒドロキシアセチル)−4−ジエチルアミノメチルピペリジン(0.33g) が得られた。本品を常法により塩酸塩(0.20g) に導いた。

遊離塩基

NMR (CDC1₃, δ): 0.93(6H, t, J=7Hz, CH₃ × 2),

- 0.95-1.95(5H, m, piperidine CH₂CHCH₂),
- 2.06(2H, d, J=6.5Hz, $CHCH_2N$),
- 2.43(4H, quartet, J=7Hz, $N(CH_2CH_3)_2$),
- 2.68(2H, m, CONCH \times 2), 3.59(1H, m, CONCH),
- 4.74(1H, m, CONCH), 6.22(1H, s, OH),
- 7.4(10H, m, aromatic H)

MASS(m/z) : 380(M⁺), 183, 86(base)

塩酸塩

mp: 175-176 ℃ (イソピロピルアルコール再結晶品)

IR (Nujo1) : 3400, 3160, 2760-2300, 1610cm⁻¹

NMR(DMSO-d₆, δ) : 0.7(1H, m, piperidine CH).

- 1.05(1H, m, piperidine CH), 1.18(6H, t. J=7Hz, $CH_3 \times 2$)
- 1.45(1H, m, piperidine CH), 1.9(2H, m, piperidine CH),
- 2.65(2H, m, CONCH \times 2), 2.8(2H, m, CHCH₂N),
- 3.05(4H, m, $N(CH_2CH_3)_2$), 4.15(1H, m, CONCH),

実測値 C 68.82, H 7.95, N 6.89, C1 8.95 実施例32

実施例31と同様にして4-アミノメチル-1-エチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジンと2, 2-ジフェニル酢酸クロリドからN-(1-エチル-1, 2, 3, 6-テトラヒドロピリジン-4-イル)メチル-2, 2-ジフェニル酢酸アミド塩酸塩を得た。mp: 205-207 ℃ (エタノール/ジイソプロピルエール混液再結晶品)

IR(Nujo1): 3270, 3070, 2670, 2550, 2470, 1640, 750, $700cm^{-1}$ NMR(DMSO-d_s, δ): 1.23(t, J=7.2Hz, 3H), 2.00-2.40(m, 2H),

2.80-3.00(m, 4H), 3.04(q, J=7.2Hz, 2H),

3.60-3.80(m, 2H), 5.06(s, 1H), 5.39(s, 1H),

7.10-7.35(m, 10H), 8.67(t, J=5.7Hz, 1H),

10.43 (br s, 1H)

MASS (m/z) : 334 (M^+) , 167, 123

元素分析: C22H26N2O·HC1

計算値 C 71.24, H 7.34, N 7.55, C1 9.56

実測値 C 71.30 , H 7.62, N 7.52, C1 9.73

<u>実施例33</u>

2ークロロー2、2ージフェニル酢酸クロリド(0.80g) と4ージエチルアミノメチルピペリジン(0.51g) の混合物を室温下暫時撹拌し、塩化メチレン(10m1)を加えて希釈した。得られた混合物を同温度で1時間撹拌し、これに酢酸エチルと水を加えて分液した。酢液エチル層を水酸化ナトリウム水溶液、次いで水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残渣をジオキサン

塩(0.54g) が得られた。

mp:90℃~(分解) (n-ヘキサン洗浄品)

IR(Nujo1): 2500, 1680, 800, 770, 750, 700cm⁻¹

 $NMR(DMSOd_6, \delta) : 1.11(t, J=7.2Hz, 3H), 2.17(br s, 2H),$

2.73(q, J=7.2Hz, 2H), 2.80-2.90(m, 4H), 3.24(br s. 2H)

3.86(s, 2H), 4.11(t, J=6.4Hz, 2H), 5.53(s, 1H),

6.52(s, 2H), 7.10-7.40(m, 10H)

MASS(m/z) : 360(M^*), 238, 165, 123

4.4(1H, m, CONCH), 6.92(1H, s, OH),

7.3(10H, m, aromatic H), 9.9(1H, br, HC1)

MASS(m/z) : 380(M^*), 183, 86(base)

元素分析: C24H32N2O2·HC1·1/2H2O

計算値 C 67.67 H 8.04 N 6.58 C1 8.32

実測値 C 67.62, H 8.08, N 6.51, C1 8.32

実施例34

4-ブロモ-2, 2-ジフェニル酪酸(1.5g)と塩化チオニル(1.37m1)の無水クロロホルム(20m1)溶液を4時間加熱還流した後、溶媒を減圧蒸留し、4-ブロモ-2, 2-ジフェニル酪酸クロリドの粗製品を得た。

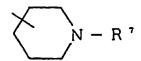
一方4ーアミノメチルー1ーエチルー1, 2, 3, 6ーテトラヒドロピリジン(0.73g) とトリエチルアミン(2.6m1) の塩化メチレン(15m1)溶液を調整しておき、これに先に得た粗製の4ープロを2, 2ージフェニル酪酸クロリドの塩化メチレン(15m1)溶液を温下に加え、得られた混合物を一夜撹拌した。溶媒を減圧留去した。溶媒を減圧の金と、たったでで変換して水(3回),食塩水で順次洗浄し、硫酸マグネラウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレン/メタノール(15:1 混液)で溶出し、更にアルミナカラムクロマトグラフィに展開し、塩化メチレン/メタノールに展開して水(20:1) 混液で溶出した。得られた近路上チルン/酢酸エチル(20:1) 混液で溶出した。得られたチルー4ー[(3,3ージフェニルー2ーオキソピロリジンのフマル酸(229mg) で処理すると、1ーエチルー4ー[(3,3ージフェニルー2ーオキソピロリジンのフマル酸メチル]-1,2、3、6ーテトラヒドロピリジンのフマル酸

(iii) 式:



で示される基、または、

(iv) 式:



(式中、R⁷ は水素、低級アルキル基またはイミノ保護 基を意味する)

で示される基、

A¹およびA²は低級アルキレン基、

mおよびnはそれぞれ0又は1をそれぞれ意味する。

(ただし、(a) R¹ およびR² がフェニル基であり、R³ が水酸基であり、A² がメチレン基であり、mがOであり、nが1のときは、R⁵ はエチル基でなく、また、

(b) R¹ およびR² がフェニル基であり、R³ が水酸基であり、mおよびnが0のときは、R¹ はメチル基でない。)] で示される置換酢酸化合物および医薬として許容されるその塩類。2. 請求項1に記載の置換酢酸アミド化合物を有効成分として含有する排尿障害の予防および/または治療剤。

47

請求の範囲

1. 一般式

$$R^{2} - C - (A^{1})_{m} - CONH - (A^{2})_{n} - R^{4} (I)_{R^{3}}$$

[式中、R¹およびR²は適当な置換基を有していてもよいアリール基、

R³は水素、水酸基または低級アルキル基、

R ' は (i) 式:

$$N-R^{5}$$

(式中、R⁵ は水素、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基またはイミノ保護基を意味する)で示される基、

(ii) 式:

(式中、R 6 は低級アルキル基を意味する)。 で示される基、



International application No. PCT/JP93/00142

alegory*	Citation of	Relevant to	Relevant to claim No							
	page 12, line 18, upper left column to line 14, upper right column, page 13, lines 8 to 11, upper right column, page 19, test 1 to 2, & EP, A, 383256 & US, A, 5066680									
					·	•		·		
	. · · ·		٠		· .					
						.		en e	1 (200 to 7.0 €) 7 (100 to 7.0 €) 1 (200 to 7.0 €)	
							. ,,			

ş

			93/00142					
A. CLA	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER 2. C1 ⁵ C07D211/26, 211/56,	211/70, 211/72, 213/7	5, 453/02,					
A61K31/435, 31/445 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC								
B. FIELDS SEARCHED								
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)								
Int		211/70, 211/72, 213/7	5, 453/02,					
Documentat	tion searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included in the	ne fields searched					
	lata base consulted during the international search (name ONLINE	of data base and, where practicable, search (erms used)					
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT							
Category*	Citation of document, with indication, where a		Relevant to claim No.					
X	JP, B1, 44-17387 (Sandoz July 31, 1969 (31. 07. 69 Lines 38 to 40, example 1 & US, A, 3454566 & FR, A,),	1					
x	Chemical Abstracts 81 (21 Abstract No. 135892K) (1974)	1					
х	Chemical Abstracts 79 (25 Abstract No. 146358p) (1973)	1					
Y	JP, B2, 60-27671 (Elrebess (Lojieel Berulonscoum) s.j June 29, 1985 (29. 06. 85) & US, A, 4405627 & DE, A, & FR, A, 2465723	p.A.),	1-2					
Y .	JP, A, 2-262548 (Fujisawa Co., Ltd.), October 25, 1990 (25. 10. Claim; lines 9 to 20, uppe	90).	1-2					
Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.								
Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "A" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention								
"E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be								
document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than								
the priority date claimed "&" document member of the same patent family								
Date of the actual completion of the international search May 14, 1993 (14. 05. 93) Date of mailing of the international search report June 8, 1993 (08. 06. 93)								
Name and mailing address of the ISA/ Authorized officer								
Japanese Patent Office								
Facsimile No		Telephone No.						

	一	3 / 00142
C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の書
	沙绿香号146358p	
Y	JP. B2. 60-27671 (エルレビエッセ フアルマ	
•	(ロジエール ペルロンスコウム)ソチェタ ペル アツイオーニ)	1 - 2
	29. 6月. 1985(29. 06. 85) &US, A, 4405627&DE, A. 3020407	
	&FR. A. 2465723	
Y	JP, A, 2-262548(藤沢薬品工業株式会社)	1 - 2
	25. 10月. 1990(25. 10. 90) 特許請求の範囲、第12頁右上欄第9-20行。	
	第13頁左上欄第18行一右上欄第14行,第19頁	
	右上欄第8-11行,試験1-2 & EP, A. 383256&US, A. 5086680	
	·	
) -		
	•	
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	· -
	·	>

国際調査報告 国際出願番号 PCT/JP 93/00142 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) C07D211/26,211/56,211/70,211/72. Int. CL 213/75,453/02,A61K31/435,31/445 В. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int. CL. C07D211/26,211/56,211/70,211/72. 218/75,453/02,A61K31/435,31/445 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CAS ONLINE C. 関連すると認められる文献 引用文献の カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 関連する 請求の範囲の番号 JP, B1, 44-17387(サンドツ・アクチェンゲゼルシャフト) X 31. 7月. 1969 (31. 07. 69) 1 例1、第38-40行&US, A, 3454566 &FR. A. 1522566 X Chemical Abstracts 81[21] (1974) 沙绿香号135892K 1 X Chemical Abstracts 79[25] (1973) 1 図 C細の続きにも文献が列挙されている。 □ パテントファミリーに関する別紙を参照。 * 引用文献のカテゴリー 「T」国際出頭日又は優先日後に公表された文献であって出願と 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの 矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のため 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 に引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規 若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 性又は進歩性がないと考えられるもの (理由を付す) 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の I 以上の文 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に含及する文献 「P」国際出顧日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日 献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性 の後に公表された文献 がないと考えられるもの 「&」同一パテントファミリー文献 国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 08.06.93 14.05.93 名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 日本国特許庁(ISA/JP) 9 1 6 5 郵便番号100 東京都千代田区霞が関三丁目 4 番 3 号

電話番号 03-3581-!101 内線

3 4 5 2